

## Patent Abstracts of Japan

English abstract of Document 4)

I

П

PUBLICATION NUMBER

08227127

**PUBLICATION DATE** 

03-09-96

APPLICATION DATE

22-02-95

APPLICATION NUMBER

07056820

APPLICANT: FUJI PHOTO FILM CO LTD;

INVENTOR:

ITO TAKAYUKI;

INT.CL.

G03C 7/38 G03C 5/50 G03C 7/00

G03C 7/392 G03C 7/407

TITLE

SILVER HALIDE COLOR

PHOTOGRAPHIC SENSITIVE

MATERIAL AND IMAGE FORMING

**METHOD** 

R3 NC

ABSTRACT :

PURPOSE: To enhance activity and to improve color fastness and dark fastness of a dye image after processing by incorporating a specified pyrroloazole type cyan coupler and a specified compound.

CONSTITUTION: This silver halide color photographic sensitive material contains at least one of the pyrroloazole type cyan couplers represented by formula I and at least one of the color-nondeveloping and diffusion-resistant compounds represented by formula II on a support. In formulae I and II, Za is a -C(R<sub>6</sub>)= or -N= group and when it is a -N= group, Zb is a -N= group; each of R<sub>1</sub>-R<sub>5</sub> is an H atom or a substituent; R<sub>6</sub> is a substituent; Z is a nonmetallic atomic group necessary to form a ring; X is a substituted amino or aryl or heterocyclic group; X1 is -N(R1)R3 or

-OR4: R1 is an H atom or an aliphatic or aromatic or heterocyclic group; each of R3 and R4 is an H atom or a group removable in an alkaline condition; R2 is an H atom or an aliphatic group or the like; and R<sup>5</sup> is an H atom or an alkyl group or a group removable in an alaline condition.

COPYRIGHT: (C)1996,JPO

THIS PAGE BLANK (USPTO)

(19)日本国特許庁 (JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平8-227127

(43)公開日 平成8年(1996)9月3日

(51) Int.Cl. <sup>6</sup> G 0 3 C	7/38 5/50	識別記号	庁内整理番号		7/38 5/50		ŧ	支術表示箇所
	7/00 7/392 7/407	5 3 0			7/00 7/392 7/407	<b>530</b>	Z	
				審査請求	未請求	請求項の数 2	FD	(全 50 頁)
(21)出願番号	<del>}</del>	特願平7-56820		(71)出願人		01 ミフイルム株式会	<b>会社</b> ′	
(22)出願日		平成7年(1995)2	月22日	(72)発明者	小澤 考 神奈川県	県南足柄市中沼2 学 県南足柄市中沼2 ム株式会社内		
			·	(72)発明者	神奈川県	泰宏 県南足柄市中沼2 ム株式会社内	10番地	富士写真
				(72)発明者	神奈川県	學之 県南足柄市中沼2 公株式会社内	210番地	富士写真

## (54) 【発明の名称】 ハロゲン化銀カラー写真感光材料及び画像形成方法

### (57)【要約】 (修正有)

【目的】色相に優れ、活性が高く処理後の色素画像の光 堅牢性、暗堅牢性が改善されたシアンカプラーを含有す るハロゲン化銀カラー写真感光材料及び画像形成方法を 提供する。

【構成】支持体上に、下記一般式(I)で表されるピロロアゾール系シアンカプラーを少なくとも一種と下記一般式(H)で表される非発色性で、かつ耐拡散性の化合物を少なくとも一種含有するハロゲン化銀カラー写真感光材料。及び上記感光材料を像様露光後、白黒現像処理し、pHが11以上の発色現像液で処理することを特徴とする画像形成方法。

一般式(I)

FI 
$$C_{\alpha}H_{+}(t)$$
  $C_{\alpha}H_{+}(t)$   $C_{\alpha}H_{+}(t)$   $C_{\alpha}H_{+}(t)$   $C_{\alpha}H_{+}(t)$   $C_{\alpha}H_{+}(t)$   $C_{\alpha}H_{+}(t)$ 

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】支持体上に、下記一般式(1)で表される ピロロアゾール系シアンカプラーを少なくとも一種と下 記一般式(H)で表される非発色性で、かつ耐拡散性の 化合物を少なくとも一種含有することを特徴とするハロ ゲン化銀カラー写真感光材料。

### 一般式(I)

【化1】

## 一般式(I)

NC 
$$CO_z$$
  $R_3$   $R_3$   $R_2$   $R_4$   $R_2$   $R_4$   $R_2$   $R_4$ 

(式中、Zaは、-C ( $R_6$ )=もしくは、-N=を表 し、ZaM-N=を表すとき、 $ZbU-C(R_6)=$ を表 し、Zaが、 $-C(R_6)=$ を表すとき、Zbは-N=を 置換基を表し、Raは置換基を表す。Zは環を形成する のに必要な非金属原子群を表し、乙を形成する非金属原 子群が更に置換基によって置換されていていもよい。X は、置換アミノ基、アリール基、ヘテロ環基を表す。) 一般式(H)

#### 【化2】

## 一般式(H)

$$X^{1} - N - (G)_{m} R^{2}$$

(式中、X¹ は-N (R¹) R³ 又は-OR⁴ を表し、 ここでR'は、水素原子、脂肪族基、芳香族基又はヘテ 口環基であり、R3、R1は、水素原子またはアルカリ 条件下で除去される基を示す。R<sup>2</sup> は水素原子、脂肪族 基、芳香族基、ヘテロ環基、シアノ基、ニトロ基又はヒ ドラジノ基であり、 $R^1$  と $R^2$  は連結して環を形成して もよい。R<sup>5</sup> は水素原子、アルキル基又はアルカリ条件 下で除去される基を表す。R1 、R2 又はR5 の部分で 式(H)が二つ以上結合して、オリゴマー又はポリマー を形成してもよい。Gは-CO-、-SO2 -、-SO -,  $-CON(R^6)$  -, -COO-,  $-SO_2N(R)$ <sup>7</sup> ) -、-PO(R<sup>8</sup>) -、-C(=S)-又はイミノ メチレン基を表し、ここでR<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>は水素原子、アル キル基又はアリール基であり、R® はアルキル基又はア リール基である。mは0、1又は2であり、2のときG は同じでも異なっていてもよい。

【請求項2】 像様露光後、白黒現像処理し、pHが1 1以上の発色現像液で処理することを特徴とする請求項 1 記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料の画像形成方 法。

#### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明はハロゲン化銀カラー写真 感光材料、更に詳細には色再現性、画像保存性に優れた ハロゲン化銀カラー写真感光材料および画像形成方法に 関する。

2

[0002]

【従来の技術】ハロゲン化銀カラー写真感光材料におい て、露光されたハロゲン化銀を酸化剤として、酸化され 10 た芳香族第一級アミン系カラー現像主薬とカプラーが反 応して、インドフェノール、インドアニリン、インダミ ン、アゾメチン、フェノキサジン、フェナジン及びそれ に関する色素ができ、画像が形成されることは良く知ら れている。その様な写真方式においては、減色法が用い られており、イエロー、マゼンタ及びシアン色素によっ て画像が形成される。これらのうち、シアン色素画像を 形成するためにはフェノール又はナフトール系カプラー が一般に使用されている。しかしながら、これらのカプ ラーから得られる色素は好ましくない吸収を有している 表す。 $R_1$  、 $R_2$  、 $R_3$  、 $R_4$  、 $R_5$  は、水素原子又は 20 ために、色再現性が良くなく、これを解決する事が強く 望まれていた。

> 【0003】この問題を解決する手段として、米国特許 第5, 256, 526号、同5, 270, 153号等に 記載のピロロアゾール類カプラーが提案されている。こ れらのカプラーは色相、カップリング活性、堅牢性に優 れており、一段改良されたカプラーと言える。しかしな がら、実用的観点からみるとまだ改良すべき点は幾つか あり、中でも処理後の色素画像の堅牢性において、ま た、カップリング活性という点において、更に改良が望 まれていた。

> 【0004】堅牢性改良手段として特願平5-2326 51に記載のピロロアゾールシアンカプラー系と非発色 性でかつ耐拡散性の化合物が提案されている。この方法 により確かに暗堅牢性は改良され、混色防止による色再 現性改良の効果があったが、光堅牢性、カップリング活 性においてまだ十分とは言えなかった。

> 【0005】特に、カラー反転感光材料の現像処理にお いては、競争化合物(シトラジン酸)が用いられるため にカップリング活性の高いことが望まれる。また、光量 の多いスライドプロジェクターなどで観賞されるので更 なる光堅牢性改良が望まれていた。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】従って本発明は、色相 に優れたピロロアゾール系シアンカプラーにおいて、活 性が高く処理後の色素画像の光堅牢性、暗堅牢性が改善 されたシアンカプラーを含有するハロゲン化銀カラー写 真感光材料を提供することを課題とする。

[0007]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、ピロロア ゾール系カプラーについて、鋭意検討したところ、下記

の手段により本発明の目的が達成される事を見いだし た。即ち、支持体上に、下記一般式(1)で表されるピ ロロアゾール系シアンカプラーを少なくとも一種と下記 - 一般式(H)で表される非発色性で、かつ耐拡散性の化 合物を少なくとも一種含有することを特徴とするハロゲ ン化銀カラー写真感光材料により達成される。

一般式(I)

[0008]

[化3]

## 一般式(Ⅰ)

$$\begin{array}{c|c}
R_1 & R_3 \\
R_2 & R_4
\end{array}$$

$$X - C - 0 \qquad NH$$

$$Z_a = Z_b$$

【0009】 (式中、Zaは、-C (R<sub>6</sub>)=もしくは、 - N=を表し、2aが- N=を表すとき、2bは- (R  $\epsilon$ ) = を表し、Z a が、-C  $(R_{\epsilon})$  = を表すとき、Z b は -N=を表す。 R₁、 R₂、 R₃、 R₄、 R₅ は、水素 原子又は置換基を表し、R<sub>6</sub>は置換基を表す。Zは環を 形成するのに必要な非金属原子群を表し、乙を形成する 非金属原子群が更に置換基によって置換されていてもよ い。Xは、置換アミノ基、アリール基、ヘテロ環基を表 す。)

#### 一般式(H)

[0010]

[0014] (式中、R1、R2、R3、R4、R6、 R。、Xは一般式(I)におけるそれぞれと同義であ る。)

本発明においては、特に一般式(II)で表されるカプラ ーが好ましい。

【0015】なお、本明細書における置換基が脂肪族部 位を含むとき、特に断りのないかぎり、脂肪族部位は直 鎖状でも、分岐鎖状でも、環状(例えば、シクロアルキ ル) でもよく、飽和であっても、不飽和(例えば、アル ケニル)であってもよく、置換されていても、無置換で もよい。脂肪族部位としては、アルキルが好ましい。ま た、本明細書における置換基がアリール部位を含むと き、アリール部位は、置換されていても、無置換でもよ \*【化4】

一般式(H)

$$X^1 - N \leftarrow G \xrightarrow{m} R^2$$
 $R^5$ 

【0011】 (式中、X<sup>1</sup> は-N(R<sup>1</sup>) R<sup>3</sup> 又は-O R<sup>4</sup> を表し、ここでR<sup>1</sup> は、水素原子、脂肪族基、芳香 族基又はヘテロ環基であり、R<sup>3</sup>、R<sup>4</sup>は、水素原子ま たはアルカリ条件下で除去される基を示す。R<sup>2</sup> は水素 原子、脂肪族基、芳香族基、ヘテロ環基、シアノ基、ニ トロ基又はヒドラジノ基であり、R1 とR2 は連結して 環を形成してもよい。 R⁵ は水素原子、アルキル基又は アルカリ条件下で除去される基を表す。R'、R2 又は R5 の部分で式(H)が二つ以上結合して、オリゴマー 又はポリマーを形成してもよい。Gは-CO-、-SO  $_{2}$  -, -SO-, -CON (R<sup>6</sup>)-, -COO-, -S  $O_2 N (R^7) -, -PO (R^8) -, -C (=S) -$ 又はイミノメチレン基を表し、ここでR<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>は水素 原子、アルキル基又はアリール基であり、R® はアルキ ル基又はアリール基である。mは0、1又は2であり、 2のときGは同じでも異なっていてもよい。

【0012】以下に本発明に用いられるシアンカプラー について詳しく述べる。本発明の一般式(1)で表され るシアンカプラーは、好ましくは、下記一般式(II)及 び(III) で表す事ができる。

[0013]

【化5】

NC 
$$CO_2$$
  $R_5$   $R_2$   $R_4$   $R_2$   $R_4$ 

一般式(III)

く、単環(例えば、フェニル)でも、縮合環(例えば、 ナフチル) でもよい。アリール部位としては、フェニル 40 が好ましい。また、本明細書における置換基が複素環部 位を含むとき、複素環部位の環を形成するヘテロ原子と しては、窒素原子、酸素原子、硫黄原子が挙げられ、環 数としては5~8員が好ましく、環上の炭素原子や窒素 原子は置換されていても、無置換でもよく、単環でも、 縮合環でもよい。また、本明細書における置換基の炭素 数は、置換基全体の総炭素数である。

【0016】式中、R1、R2、R3、R4及びR5は 水素原子もしくは、置換基を表す。R: 、R2 としては 例えばハロゲン原子(例えば、塩素原子、臭素原子)、 脂肪族基(例えば、炭素数1~36の、直鎖または分岐

鎖アルキル基、アラルキル基、アルケニル基、アルキニ ル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基で、詳し くは例えばエチル、プロピル、イソプロピル、t-プチ ル、トリデシル、2-メタンスルホニルエチル、3-(3-ペンタデシルフェノキシ)プロピル、3-{4-{2-[4-(4-ヒドロキシフェニルスルホニル)フ ェノキシ〕ドデカンアミド}フェニル}プロピル、2-エトキシトリデシル、トリフルオロメチル、シクロペン チル、3-(2,4-ジ-t-アミルフェノキシ)プロ ピル)、アリール基(好ましくは炭素数6~36、例え ばフェニル、ナフチル、4-ヘキサデコキシフェニル、 4-t-プチルフェニル、2, 4-ジ-t-アミルフェ ニル、4ーテトラデカンアミドフェニル、3-(2,4 - ジ- t-アミルフェノキシアセトアミド)フェニ ル)、複素環基(例えば、3-ピリジル、2-フリル、 2-チエニル、2-ピリジル、2-ピリミジニル、2-ベンゾチアゾリル)、アルコキシ基(好ましくは炭素数 1~30、例えばメトキシ、エトキシ、2-メキキシエ トキシ、2-ドデシルオキシエトキシ、2-メタンスル ホニルエトキシ)、アリールオキシ基、(好ましくは炭 素数6~30、例えば、フェノキシ、2-メチルフェノ キシ、4-tert-プチルフェノキシ、2,4-ジーtertーアミルフェノキシ、2-クロロフェノキシ、 4-シアノフェノキシ、3-ニトロフェノキシ、3-t -ブチルオキシカルバモイルフェノキシ、3-メトキシ カルバモイルフェノキシ)、複素環オキシ基(例えば、 2-ベンズイミダゾリルオキシ、1-フェニルテトラゾ ール-5-オキシ、2-テトラヒドロピラニルオキ シ)、アルキル・アリール若しくは複素環チオ基(好ま しくは炭素数1~36、例えばメチルチオ、エチルチ オ、オクチルチオ、テトラデシルチオ、2-フェノキシ エチルチオ、3-フェノキシプロピルチオ、3-(4tert-ブチルフェノキシ) プロピルチオ、フェニル チオ、2-プトキシ-5-tert-オクチルフェニル チオ、3-ペンタデシルフェニルチオ、2-カルボキシ フェニルチオ、4-テトラデカンアミドフェニルチオ、 2-ベンゾチアゾリルチオ、2,4-ジ-フェノキシ-1, 3, 4-トリアゾールー6-チオ、2-ピリジルチ オ)、アルキル・アリール若しくは複素環アシルオキシ 基(好ましくは炭素数2~30、例えば、アセトキシ、 ヘキサデカノイルオキシ)、カルバモイルオキシ基(好 ましくは炭素数1~30、例えば、N-エチルカルバモ イルオキシ、N-フェニルカルバモイルオキシ)、シリ ルオキシ基(好ましくは炭素数1~30、例えば、トリ メチルシリルオキシ、ジブチルメチルシリルオキシ)、 アルキル・アリール若しくは複素環スルホニルオキシ基 (好ましくは炭素数1~30、例えは、ドデシルスルホ ニルオキシ)、アシルアミノ基(好ましくは炭素数2~ 30、例えば、アセトアミド、ベンズアミド、テトラデ カンアミド、2-(2, 4-ジ-t-アミルフェノキシ

アセトアミド、2- [4-(4-ヒドロキシフェニルス ルホニル)フェノキシ〕デカンアミド、イソペンタデカ ンアミド、2-(2, 4-ジ-t-アミルフェノキシ)ブタンアミド、4-(3-t-プチル-4-ヒドロキシ フェノキシ) ブタンアミド)、アルキルアミノ基(好ま しくは炭素数1~30、例えば、メチルアミノ、プチル アミノ、ドデシルアミノ、ジメチルアミノ、ジエチルア ミノ、メチルプチルアミノ)、アリールアミノ基(好ま しくは炭素数6~30、例えば、フェニルアミノ、2-クロロアニリノ、2-クロロ-5-テトラデカンアミド アニリノ、N-アセチルアニリノ、2-クロロー5- $[(\alpha-2-tert-\vec{\jmath}+\nu-4-t)^{2}$ キシ) ドデシルアミド) アニリノ、2-クロロ-5-ド デシルオキシカルボニルアニリノ)、ウレイド基(好ま しくは炭素数2~30、例えば、メチルウレイド、フェ ニルウレイド、N, Nージプチルウレイド、ジメチルウ レイド)、スルファモイルアミノ基(好ましくは炭素数  $1 \sim 30$ 、例えば、N, N-ジプロピルスルファモイル アミノ、N-メチル-N-デシルスルファモイルアミ ノ)、アルケニルオキシ基(好ましくは炭素数2~3 0、例えば2-プロペニルオキシ)、ホルミル基、アル キル・アリール若しくは複素環アシル基(好ましくは炭 素数1~30、例えばアセチル、ベンゾイル、2、4-ジーtertーアミルフェニルアセチル、3-フェニル プロパノイル、4 - ドデシルオキシベンゾイル)、アル キル・アリール若しくは複素環スルホニル基(好ましく は炭素数1~30、例えば、メタンスルホニル、オクタ ンスルホニル、ベンゼンスルホニル、トルエンスルホニ ル)、アルキル・アリール若しくは複素環スルフィニル 30 基(好ましくは炭素数1~30、例えば、オクタンスル フィニル、ドデシルスルフィニル、フェニルスルフィニ ル、3-ペンタデシルフェニルスルフィニル、3-フェ ノキシプロピルスルフィニル)、アルキル・アリール若 しくは複素環オキシカルボニル基 (好ましくは炭素数2 ~30、例えば、メトキシカルボニル、ブトキシカルボ ニル、ドデシルオキシカルボニル、オクタデシルオキシ カルポニル、フェニルオキシカルポニル、2-ペンタデ シルオキシカルボニル)、アルキル・アリール若しくは 複素環オキシカルボニルアミノ基 (好ましくは炭素数2 40 ~30、例えばメトキシカルボニルアミノ、テトラデシ ルオキシカルポニルアミノ、フェノキシカルポニルアミ ノ、2, 4-ジ-tert-プチルフェノキシカルボニ ルアミノ)、アルキル・アリール若しくは複素環スルホ ンアミド基(好ましくは炭素数1~30、例えば、メタ ンスルホンアミド、ヘキサデカンスルホンアミド、ベン ゼンスルホンアミド、p-トルエンスルホンアミド、オ クタデカンスルホンアミド、2-メトキシ-5-ter t - プチルベンゼンスルホンアミド)、カルバモイル基 (好ましくは炭素数1~30、例えば、N-エチルカル バモイル、N, N-ジブチルカルバモイル、N-(2-

ドデシルオキシエチル) カルバモイル、N-メチル-N -ドデシルカルパモイル、N-〔3-〔2, 4-ジ-t ertーアミルフェノキシ) プロピル) カルバモイ ル)、スルファモイル基(好ましくは炭素数1~30、 例えば、N-エチルスルファモイル、N, N-ジプロピ ルスルファモイル、N-(2-ドデシルオキシエチル) スルファモイル、N-エチル-N-ドデシルスルファモ イル、N、N – ジエチルスルファモイル)、ホスホニル 基(好ましくは炭素数1~30、例えば、フェノキシホ スホニル、オクチルオキシホスホニル、フェニルホスホ 10 ニル)、スルファミド基(好ましくは炭素数1~30、 例えば、ジプロピルスルファモイルアミノ)、イミド基 (好ましくは炭素数1~30、例えば、N-サクシンイ ミド、ヒダントイニル、N-フタルイミド、3-オクタ デセニルスクシンイミド)、アゾリル基(例えば、イミ ダゾリル、ピラゾリル、3-クロローピラゾールー1-イル、トリアゾリル)、ヒドロキシ基、シアノ基、カル ボキシ基、ニトロ基、スルホ基、無置換のアミノ基など が挙げられる。R:、R2として好ましくは、炭素数1 ないし30の脂肪族基、炭素数6ないし30のアリール 20 基、炭素数1ないし30のアルコキシ基、炭素数6ない し30のアリールオキシ基、ハロゲン原子、アルキル若 ・しくはアリールオキシカルポニル基、カルバモイル基、 アルキル若しくはアリール置換シリル基が挙げられる。 Rı、R2 としてさらに好ましくは、炭素数1ないし3 0の脂肪族基、炭素数6ないし30のアリール基、炭素 数1ないし30のアルコキシ基、炭素数6ないし30の アリールオキシ基であり、特に好ましくは炭素数3ない し30の分枝アルキル基である。R1、R2は同じであ っても異なっていてもよく、これらの置換基がさらに先 *30* に挙げた置換基を有していてもよい。

【0017】R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>、R<sub>5</sub> はそれぞれ水素原子また は置換基を表す。R<sub>8</sub>、R<sub>4</sub>、R<sub>5</sub>の置換基としては、 R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>で挙げた置換基が挙げられる。

【0018】R3、R1、R5 として好ましくは、水素 原子、炭素数1ないし30のアルキル基、アリール基、 アルコキシ基、アリールオキシ基、ハロゲン原子、また はエステル基、アミド基、珪素原子によって結合する基 が挙げられる。R3 、R4 、R5 として更に好ましく は、水素原子、又は炭素数1ないし30の、アルキル 基、アリール基、アルコキシ基、アリールオキシ基であ り、特に好ましくは水素原子である。尚、 $R_3$  、 $R_4$  、 Rs は同じであっても異なっていてもよく、これらの置 換基がさらにR:、R:で挙げた置換基を有していても よい。R。は、置換基を表わし、置換基としては、先に R: 、R2 で挙げた置換基が挙げられる。R6 として好 ましくは、アルキル基、アリール基、ヘテロ環基、カル パモイル基、アシルアミノ基、ウレイド基であり、更に 好ましくはアルキル基、アリール基である。

て異性体が存在する場合があるが、本発明の化合物を使 用する際にはこれらの異性体の混合物でもよく、また単 一の異性体であってもよい。

【0020】一般式(1)においてZは結合する炭素原 子と共に4員環以上12員環以下、好ましくは5~8員 の環を形成するのに必要な原子または原子団を表し、環 を形成する2価の基としては2価のアミノ基、エーテル 結合、チオエーテル結合、アルキレン基、アルケニレン 基、イミノ基、スルホニル基、カルボニル基などを示 し、これらのうち複数を組み合わせてもよく、これらは 置換基を有していてもよい。ここで置換基とは、前記R 1、R2で挙げた置換基が挙げられる。環を形成する2 価の基として好ましくは2価のアミノ基、エーテル結 合、チオエーテル結合、アルキレン基、アルケニレン 基、イミノ基、であり、更に好ましくはアルキレン基、 アルケニレン基である。Zで形成される環としては、飽 和炭素6員環が好ましい。特に、一般式(I)中、

[0021]

【化6】

【0022】は、 [0023] 【化7】

【0024】が好ましい。化7の式中のRs ~R13は水 素原子または置換基を表し、置換基としては、R₃ ~R 。で挙げた置換基が挙げられる。一般式(I)において Xは、置換アミノ基、アリール基、ヘテロ環基を表す。 置換アミノ基の置換基としては、先にR1、R2で列挙 した置換基が挙げられ、例えば、ジフェニルアミノ、ジ エチルアミノ、ビスジシアノエチルアミノ、ビスジエト キシカルポニルアミノ、ジアリルアミノ、アニリノ、4 - カルボキシルアニリノなどが挙げられる。アリール基 としては、好ましくは置換もしくは無置換のペンゼン 環、ナフタレン環であり、前記Rı、R₂で挙げた置換 基を有していてもよい。ヘテロ環としては、5員または 6 員環が好ましく、例として、ピリジン、ピラジン、ピ ロール、インドール、フラン、ピラゾール、チアゾー ル、オキサゾール、モルホリン、イミダゾールなどが挙 げられる。ヘテロ環と結合する原子は、ヘテロ環内の炭 森原子もしくは窒素原子である。一般式(I)で表され 【 $0\ 0\ 1\ 9$ 】本発明の化合物は $R_1\sim R_5$ の立体につい 50 るカプラーは、 $R_2$ または $R_3$ の基が一般式(I)で表 されるカプラー残基を含有していて二量体以上の多量体を形成していたり、R2又はR2の基が高分子鎖を含有していて単重合体若しくは共重合体を形成していてもよい。高分子鎖を含有している単重合体若しくは共重合体とは一般式(I)で表されるカプラー残基を有する付加重合体エチレン型不飽和化合物の単独もしくは共重合体が典型例である。この場合、一般式(I)で表されるカプラー残基を有するシアン発色繰り返し単位は重合体中に1種類以上含有されていてもよく、共重合成分として

アクリル酸エステル、メタクリル酸エステル、マレイン酸エステル類の如き芳香族一級アミン現像薬の酸化生成物とカップリングしない非発色性のエチレン型モノマーの1種または1種以上を含む共重合体であってもよい。以下に本発明のカプラーの具体例を示すが、本発明はこれらに限定されるものではない。

10

[0025] [化8]

(1) 
$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$N - C - O$$

$$N + C_{4}H_{9}(t)$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

(2)

$$C_5H_{11}(t)$$
 $C_5H_{11}(t)$ 
 $C_5H_{11}(t)$ 
 $C_5H_{11}(t)$ 
 $C_5H_{11}(t)$ 
 $C_5H_{11}(t)$ 

(3)
$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$C_{2}H_{5} = N - C - 0$$

$$NHCOCHO$$

$$C_{2}H_{5} = C_{5}H_{11}(t)$$

$$NHCOCHO$$

$$C_{2}H_{5} = C_{5}H_{11}(t)$$

CH<sub>2</sub>=CH-CH<sub>2</sub>

$$CH_3$$

$$CH_4$$

$$CH_3$$

$$CH_4$$

$$CH_3$$

$$CH_4$$

12

(6) 
$$C_{4}H_{9}(t)$$

NC  $C0_{2}$ 

H  $C_{4}H_{9}(t)$ 
 $C_{4}H_{9}(t)$ 

NH

CHCH<sub>2</sub>NHSO<sub>2</sub>C<sub>12</sub>H<sub>25</sub>(n)

CH<sub>3</sub>

(7)

$$C_4H_9(t)$$
 $C_4H_9(t)$ 
 $C_4H_9(t)$ 

[0027]

(9)

 $C_4H_9(t)$   $C_2 \longrightarrow H \longrightarrow (CH_2)_3OC_4H_9(n)$ 

11

(10) 
$$C_{4}H_{\varphi}(t)$$

$$C_{4}H_{\varphi}(t)$$

$$C_{4}H_{\varphi}(t)$$

$$C_{4}H_{\varphi}(t)$$

$$C_{4}H_{\varphi}(n)$$

$$OCH$$

$$C_{4}H_{\varphi}(n)$$

$$OCH$$

(11) 
$$C_{a}H_{o}(t)$$

$$NC \qquad CO_{z} \qquad H \qquad C_{a}H_{17}(t)$$

$$C_{a}H_{9}(t)$$

$$NH \qquad NH \qquad C_{a}H_{9}(t)$$

(12)
$$F_{7}C_{3} \qquad CO_{2}CH_{2}CH \qquad C_{6}H_{13}(n)$$

$$C_{8}H_{17}(n)$$

$$OCH_{3} \qquad N \qquad NHSO_{2} \qquad OC_{8}H_{17}(n)$$
[4E 1 1]

[0028]

15 (13)

(14) 
$$CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_{4}H_{9}(t)$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

(15) 
$$C_{4}H_{v}(t)$$

$$C_{4}H_{v}(t)$$

$$C_{4}H_{v}(t)$$

$$C_{4}H_{v}(t)$$

$$C_{5}H_{11}(t)$$

$$C_{5}H_{11}(t)$$

(16) 
$$C_4H_9(t)$$

NC

 $C_2H_9(t)$ 
 $C_4H_9(t)$ 

C1-(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>

N-C-0

NH

 $C_5H_{11}(t)$ 

NHCOCHO

 $C_4H_9(t)$ 

(L1 2)

[0029]

17

(17)  $C_3H_7(i)$ NC  $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_3H_7(i)$ NH  $C_1_6H_{33}(n)$ 

(18)
$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{5}H_{11}(t)$$

(19) 
$$C_{4}H_{9}(t)$$

NC  $C0_{2}$ 
 $H_{3}C0$ 
 $C_{4}H_{9}(t)$ 

NH

OCH<sub>3</sub>
 $C_{4}H_{9}(t)$ 

NH

OC<sub>12</sub>H<sub>25</sub>(n)

(20)
$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$C_{2}H_{2}CH_{3}$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$NH_{3}C-N$$

$$N+C-O$$

$$NH_{3}$$

$$C_{4}H_{17}(t)$$

$$NH_{5}O_{2}$$

$$C_{6}H_{17}(t)$$

$$NH_{5}O_{2}$$

[0030]

(21)

 $\begin{array}{c|c}
C_4H_9(t) \\
C_4H_9(t) \\
C_4H_9(t) \\
C_5H_{11}(t) \\
C_2H_5
\end{array}$ 

(22)

$$C_4H_9(t)$$
 $C_4H_9(t)$ 
 $C_4H_9(t)$ 
 $C_4H_9(t)$ 

(23) 
$$\begin{array}{c} C_{4}H_{9}(t) \\ NC \\ CO_{z} \\ H \\ CH_{3} \\ CH_{2}=CH-CH_{2} \\ N-C-O \\ NH \\ OCH_{3} \\ NHSO_{2}C_{1} \\ 2H_{2} \\ 5 \end{array}$$

[0031]

RNSDOCID <.IP 4082271274 | >

21

(26)  $\begin{array}{c} C_4H_9(t) \\ NC \\ CO_2 \\ H \\ CH_3 \\ C_4H_9(t) \end{array}$ 

(27)

NC  $C_5H_{11}(t)$   $C_5H_{11}(t)$   $C_5H_{11}(t)$   $C_5H_{11}(t)$   $C_5H_{11}(t)$   $C_5H_{11}(t)$   $C_5H_{11}(t)$ 

(28)  $C_{4}H_{9}(t)$   $C_{4}H_{9}(t)$   $C_{4}H_{9}(t)$   $OCH_{3}$   $OC_{8}H_{17}(n)$   $NHSO_{2}$   $C_{4}H_{9}(t)$ 

[0032] [任15]

$$\begin{array}{c|c}
C_5H_{11}(t) \\
C_5H_{11}(t) \\
C_8H_{11}(t)
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C_5H_{11}(t) \\
C_8H_{11}(t)
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} C_4H_9(t) \\ CH_3O_2C \\ O \\ N-C-O \\ N \\ H \\ C_4H_9(n) \end{array}$$

(32) 
$$C_4H_9(t)$$
 NC  $C_4H_9(t)$   $C_4H_9(t)$  NH  $C_4H_9(t)$  [4E 1 6]

[0033]

(33)

 $\begin{array}{c} \mathcal{Z} \\ \text{NC} \\ \text{OOO} \\ \text{H} \\ \text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OC}_8\text{H}_{17} (n) \\ \\ \text{O} \\ \text{N} \\ \text{C}_4\text{H}_9(t) \end{array}$ 

(34) 
$$C_4H_9(t)$$

NC  $C00 - H - CH_20C_{12}H_{25}(n)$ 

O NH

NH

 $C_4H_9(t)$ 

(35) 
$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$O \qquad N-C-O \qquad NH$$

$$NHCOCH_{2}CH_{2}COOC_{1} _{4}H_{2}_{9}(n)$$

(36) 
$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$NC \qquad C00 \qquad H \qquad CH_{3}$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$H_{5}C_{2}O_{2}C-CH_{2}-CH_{2} \qquad N-C-0$$

$$NH \qquad CH_{3}$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$NH \qquad CH_{3}$$

$$CH_{3} \qquad CH_{3}$$

[0034]

(37)

$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

$$C_{5}H_{11}(t)$$

$$C_{5}H_{11}(t)$$

$$C_{4}H_{9}(t)$$

(38)

$$C_4H_9(t)$$
 $HO_2CH_2C$ 
 $H_3COH_2C$ 
 $H_3COH_2C$ 

(39)

$$C_{4}H_{7}(t)$$
 $C_{4}H_{7}(t)$ 
 $C_{4}H_{7}(t)$ 
 $C_{4}H_{7}(t)$ 
 $C_{4}H_{7}(t)$ 
 $C_{5}H_{7}(t)$ 
 $C_{5}H_{7}(t)$ 
 $C_{5}H_{7}(t)$ 
 $C_{5}H_{7}(t)$ 

[0035]

$$C_4H_9(t)$$

NC

 $C_4H_9(t)$ 
 $C_4H_9(t)$ 

NHSO<sub>2</sub>
 $C_8H_{17}(t)$ 

(41)

$$\begin{array}{c|c}
C_4H_9(t) \\
NCO & H CH_3 \\
C_4H_9(t) \\
NHSO_2 & C_8H_{17}(t)
\end{array}$$

【0036】本発明の一般式(I)で表わされる化合物は、公知の方法、例えば J.C.S.,1961年、第518 頁、J.C.S.,1962年、第5149頁、Angew.Chem.,第72巻、第956頁(1960年)、Berichte,第97巻、第3436頁(1964年)等に記載の方法及びそれらに引用されている文献または類似の方法によって合成することができる下記一般式(VI)で表わされるトリアゾール化合物を出発原料として例えば以下の合成例に示すような方法により容易に合成することができる。

[0037]

【化19】

【0038】(Rは水素原子又はアルキル基を表わし、R: は置換基を表わす。) 以下に本発明の化合物の具体的合成例を示す。 合成例1. 例示化合物(1)の合成 下記ルートにより例示化合物(1)を合成した。

30 ト記ルートにより例示化合物 (1) を合成した。 【0039】

【化20】

3NSDOCID: <JP\_408227127A\_\_I\_>

## 【0040】化合物bの合成

2, 6-ジー t ープチルー 4 ーメチルシクロヘキサノー ル (17g、75ミリモル) のアセトニトリル200ml 溶液に0℃にて、無水トリフルオロ酢酸(10.6ml、 75ミリモル)を滴下し、引続き、化合物a (11g、 60. 4ミリモル)をゆっくり添加した。反応液を室温 にて2時間攪拌した後、水300mlを加え、酢酸エチル 300回]で抽出した。有機相を重曹水、水、食塩水で洗 **浄した。硫酸ナトリウムにて乾燥した後、溶媒を減圧留** 去して粗化合物 e (14g) を得た。粗化合物 b (14 g)は精製することなく次工程に用いた。

【0041】化合物cの合成

C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>(t) 粗化合物 b (1 4 g) のテトラヒドロフラン2 0 0 ml溶 液に、室温にてピリジニウムプロミドペルプロミド(1 2. 7g、40ミリモル) を加え8時間攪拌した。反応 液に亜硫酸ナトリウム2g水溶液200㎖を加えた後、 酢酸エチル300回で抽出した。有機相を水及び食塩水 で洗浄し、硫酸ナトリウムにて乾燥した。溶媒を減圧留 去して粗化合物 c (1 5 g)を得た。粗化合物 c (1 5 g)は精製することなく次工程に用いた。

## 【0042】化合物dの合成

シアノ酢酸メチル(9.5g、96ミリモル)のテトラ ヒドロフラン50ml溶液に、0℃にて水素化ナトリウム (3. 2g、80ミリモル)をゆっくり加え、室温にて

30分攪拌した(溶液s)。粗化合物c(15g)のテトラヒドロフラン100ml溶液に、0℃にて溶液sを滴下して室温にて1時間攪拌した。反応液に1N塩酸200ml及び酢酸エチル200mlを加え抽出した。有機相を水及び食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムにて乾燥した後、溶媒を減圧留去した。得られた残渣をカラムクロマトグラフィーにて精製することにより化合物d(12.1g)を得た。

## 【0043】化合物 e の合成

化合物 d (12.1g、24.8ミリモル)のメタノール100ml溶液に水酸化ナトリウム5g水溶液50mlを加え、50℃にて2時間攪拌した。反応液に1N塩酸200ml及び酢酸エチル200mlを加え抽出した。有機相を水及び食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムにて乾燥した後、溶媒を減圧留去することにより化合物 e (11.2g)を得た。

\*【0044】化合物(1)の合成

化合物 (e) (11.2g、23.6ミリモル)のピリジン(60ml)溶液に0℃にてモルホリノカルバモイルクロリド(6.7g、44.8ミリモル)を滴下した。室温にて2時間攪拌した後、希塩酸水200mlに注加し、酢酸エチル100mlで抽出した。有機層を水洗(3回)した後、硫酸ナトリウムにて乾燥した。減圧にて濃縮した後、酢酸エチルーへキサンより再結晶することにより、目的の例示化合物(1)(10.3g、18.1ミリモル、融点268~272℃)を得た。

31

【0045】合成例2. 例示化合物(7)の合成 下記スキームにより例示化合物(7)を合成した。(化合物(f)までは合成例1と同様な方法で合成した。) 【0046】 【化21】

【0047】 ギ酸クロロトリクロロメチル(1.23ml、10.2ミリモル)のジクロロメタン(10ml)溶液に0℃にてビス(シアノエチル)アミン(2.23mg、20.4ミリモル)及びジイソプロピルエチルアミン(2.64mg、20.4ミリモル)のジクロロメタン(10ml)溶液を滴下し、さらに室温にて30分攪拌した。

(f)

【0048】化合物(f)(5.75g、9.30ミリモル)のピリジン(100ml)溶液に0℃にて上記溶液を滴下した。室温にて2時間攪拌した後、希塩酸水500mlに注加し、酢酸エチル200mlで抽出した。有機層を水洗(3回)した後、硫酸ナトリウムにて乾燥した。減圧にて濃縮後、カラムクロマトグラフィーにて精製することにより目的の例示化合物(7)(4.2g、5.6ミリモル、融点217~218℃)を得た。

【0049】本発明のシアンカプラーは公知のフェノール系シアンカプラーやナフトール系シアンカプラーと併用することができる。この場合、本発明のシアンカプラーの使用比率は25%以上が好ましい。

【0050】本発明のシアンカプラーの感光材料中での

使用量は、感光材料  $1 \, \text{m}^2$  当たり、 $0.001 \, \text{g} \sim 10 \, \text{g}$  の範囲であり、好ましくは $0.01 \, \text{g} \sim 5 \, \text{g}$ 、より好ましくは $0.02 \, \text{g} \sim 2 \, \text{g}$ の範囲である。

【0051】次に一般式(H)についてさらに詳細に説 明する。 $R^1$ 、 $R^2$ の脂肪族基としては、炭素数 $1\sim3$ 0のもので、直鎖、分岐、又は環状のアルキル基、アラ ルキル基、アルケニル基又はアルキニル基であり、アル キル基は、炭素数1~30の直鎖、分岐鎖又は環状のも ので、例えばメチル、シクロヘキシル、2-オクチル、 オクタデシルである。アラルキル基としては、炭素数7 ~30のもので、例えばペンジル、フェネチル、トリチ ルである。アルケニル基としては炭素数2~30のもの で例えばビニル、1-ドデセニルである。アルキニル基 としては炭素数2~30のもので、例えばエチニル、オ クチニル、フェニルエチニルである。R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>の芳香 族基としては、炭素数6~30のアリール基であり、例 えばフェニル、ナフチルである。R' 、R² のヘテロ環 基としては、飽和又は不飽和で、単環又は縮合環でもよ く、例えばピリジル、イミダゾリル、チアゾリル、キノ リル、モルホリノ、チエニルがあげられる。

【0.05.2】 $R^2$  のヒドラジノ基としては一般式(H)の $R^1$  N( $R^3$ )-N( $R^5$ )-があげられる。

【0053】R<sup>3</sup>、R<sup>1</sup>、R<sup>5</sup>のアルカリ条件下(好ま しくはpH9. 0以上、更に好ましくはpH10. 0以 上) で除去される基としては、炭素数20以下のもので あって、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル 基、アシル基、ジアルキルアミノメチル基、ヒドロキシ メチル基等があげられる。R<sup>5</sup> のアルキルとしては、R 11で述べたものであり、R°~R°としては水素原子が 好ましい。R<sup>6</sup>、R<sup>7</sup>、R<sup>8</sup> のアルキル基としては炭素 10 数1~20のもので、メチル、シクロヘキシル、ドデシ ルがあげられる。R<sup>6</sup> 、R<sup>7</sup> 、R<sup>8</sup> のアリール基として は、炭素数6~20のものでフェニル、ナフチルがあげ られる。以上述べた基は可能な場合、置換基を有しても よく、置換基として、アルキル基、アシルアミノ基、ス ルホニルアミノ基、ウレイド基、ウレタン基、アルコキ シ基、アリールオキシ基、ヒドロキシ基、カルポキシル 基、アリール基、カルバモイル基、スルファモイル基、 アルキルチオ基、アリールチオ基、スルホニル基、スル フィニル基、アシル基、ハロゲン原子、シアノ基、ヘテ 20 口環基又はスルホ基があげられる。

【0054】とくにR<sup>1</sup> が芳香族基であるとき置換基としては電子供与性基が好ましく、例えばアシルアミノ基、スルホニルアミノ基、ウレイド基、ウレタン基又はアルコキシ基があげられる。一般式(H)で表わされる化合物が耐拡散性であるとは、バラスト基を含むか、又はハロゲン化銀への吸着を強める基を含むことである。バラスト基は、8以上の炭素数を有する写真性に対して比較的不活性な基であり、パラスト基としては、カプラー等の不動性写真用素材において常用されるバラスト基のがあげられ、例えば、アルキル基、アルコキシ基、フェノキシ基、アルキルフェニル基、アルコキシ基、アルキルフェニル基、アンイド基、アミド基、ウレタン基、スルホンアミド基、チオエーテル基、エステル基、スルホニル基、アシル基、など及びこれらの組合せからなるものの中から選ぶことができる。

【0055】またその場合、置換基として極性基を有する場合がより好ましい。極性基としては $\pi$ 値(C. Hanshら Journal of Organic Chemistry、第11巻、P1207~1216(1973)で定義されている。)が、単独あるいは組合せで-1. 0より小さくなる基で、例

36

えばヒドロキシ、スルホンアミド、アミノ、カルボキシ、カルバモイル、スルファモイル、ウレイド、ヘテロ 環基などがあげられる。パラスト基を含む場合一般式 (H) で表わされる化合物の分子量は $300\sim1500$  であり、好ましくは $450\sim1500$ 、より好ましくは $500\sim800$ である。

【0056】ハロゲン化銀表面への吸着を強める基とし ては、例えば、チオ尿素基、複素環チオアミド基、メル カプト複素環基、アゾール基などの米国特許第4、38 5, 108号、同4, 459, 347号、特開昭59-195, 233号、同59-200, 231号、同59 -201,045号、同59-201,046号、同5 9-201, 047号、同59-201, 048号、同 59-201, 049号、同60-179734号、同 61-170733号、同62-948号等に記載され た基が挙げられる。好ましいものとしては、非環状チオ アミド基、例えば、チオウレイド、チオウレタン)、環 状のチオアミド基(すなわちメルカプト置換含窒素ヘテ 口環で、例えば2-メルカプトチアジアゾール、3-メ ルカプト-1, 2, 4-トリアゾール、5-メルカプト テトラゾール、2-メルカプト-1,3,4-オキサジ アソール、2-メルカプトベンズオキサゾール)、又は 含窒素ヘテロ環基(例えば、ベンゾトリアゾール、ベン ズイミダゾール、インダゾール)の場合である。

【0057】耐拡散性基としては、ハロゲン化銀表面への吸着を強める基よりもバラスト基を有する方がより好ましい。

【0058】一般式(H)の一(G)。一としては、一CO-、一COCO-、一SO2 ー、一SO-、一CON(R<sup>6</sup>)ー、一CON(R<sup>6</sup>)ー、一CON(R<sup>6</sup>)ー、一COCOOー、一SO2 N(R<sup>7</sup>)ー、一C(=S)ー、イミノメチレン基があげられる。一CO-、一COCOー、一SO2 ー、一CON(R<sup>6</sup>)ー又は一COOーが好ましく、一COOーがらに好ましく、一COOーが最も好ましい。一般式(H)で示される化合物のうち、以下の一般式(H-I)~(H-IV)で表わされる化合物又は一般式(H-V)で表わされる繰り返し単位を有する重合体が好ましい。

40 【0059】 【化22】

$$\begin{array}{c} R^{51} \\ -(CH_2-C) - \\ (L^{51})_{r} - (L^{52})_{t} - (G^{51})_{m'}, N_{-}X^{51} \end{array}$$

(H-V)

【0060】式中、R''、R2'は一般式(H)のR'と 20 同義、G<sup>11</sup>、G<sup>31</sup>、G<sup>41</sup>、G<sup>31</sup>はGと同義、R<sup>13</sup>、 R<sup>23</sup>、R<sup>33</sup>はR<sup>3</sup> 同義、R<sup>44</sup>はR<sup>4</sup> と同義、R<sup>15</sup>、 R<sup>25</sup>、R<sup>35</sup>、R<sup>45</sup>、R<sup>55</sup>はR<sup>5</sup> と同義、m'、m''、 m''' はmとX51はX1 と同義である。R12は水素原 子、脂肪族基、芳香族基、ヘテロ環基又はヒドラジノ基 であり、R<sup>22</sup> はシアノ基、ニトロ基、パーフルオロアル キル基(炭素数1~30のもので、例えばトリフルオロ メチル、パーフルオロオクチル)又はヘテロ環基であ り、R<sup>42</sup>は脂肪族基、芳香族基、ヘテロ環基である。一 般式 (H-III)の Z<sup>31</sup>は、4~8 員環を形成するのに必 要な非金属原子群を表わし、メチレン、エチレン、トリ メチレン、-CO-、1、2-フェニレン、-O-、-S-、-NH-、-NHNH-およびこれらの組合せか らなる二価の連結基があげられ、環は5~8員環が好ま しい。一般式(H-V)において、R51は水素原子、ハ ロゲン原子又はアルキル基であり、L51は-CO-、- $SO_2 - NH - O - S - J_{\pm} = V$ ルキレンおよびこれらの組合せからなる二価の連結基で あり、L52は一般式(H)のR1.より水素原子を除去し た二価の基であり、r、tは0又は1である。一般式 (H-I)~(H-V)のうち、以下の一般式 (H-V) I) がさらに好ましい。

[0061] 【化23]

(H-VI)

【0062】式中、 $R^{61}$ は芳香族基を、 $R^{62}$ は脂肪族基、芳香族基又はヘテロ環基を、 $G^{61}$ は-CO-、-COCO-、 $-CON(R^{66})$  -又は-COO -である。ここで $R^{66}$ は一般式(H)の $R^{6}$  と同義である。 $R^{61}$ または $R^{66}$ はバラスト基を含む。さらに以下に示す一般式(H-VII)が最も好ましい。

[0063]

【化24】

(H-VIII)

【0064】式中、R<sup>71</sup>はベンゼン環の置換基であり、例えば一般式(H)のR<sup>1</sup>の置換基として述べたものがあげられ、特に電子供与性のもの(例えばアシルアミノ、ウレイド、スルホニルアミノ、アルコキシ)が好ましい。R<sup>72</sup>は脂肪族基又は芳香族基である。R<sup>71</sup>又はR<sup>72</sup>のいずれか一方が炭素数8以上のバラスト基を有する。好ましくはR<sup>71</sup>又はR<sup>72</sup>は極性基を有する。

【0065】以下に本発明の化合物の具体例を示すが、本発明はこれらに限定されるものではない。

[0066] 【化25】

3

H - 1

$$t-C_5H_{11} \longrightarrow 0 (CH_2) \text{ 3NRCNH} \longrightarrow 0 CI$$

$$C_5H_{11}(t) \longrightarrow SO_2NH \longrightarrow NHNHC \longrightarrow OH$$

H-2

H-3

$$SecC_5H_{11}O \longrightarrow NHNHCCHO \longrightarrow SO_2 \longrightarrow OH$$

$$C_{10}H_{21}(n)$$

H-4

H-5

[0067]

H-6

CH<sub>3</sub>O — NHNHCNH — NHCOCHO — SO<sub>2</sub> — OH
$$C_{1 \text{ o}H_{21}}$$

H-7

H - 8

H-9

H - 10

NSDOCID: <JP\_408227127A\_\_I\_>

[0068]

H-11

H-12

$$\begin{array}{c|c} CH_3O & \longrightarrow & NHNHSO_2 & \longrightarrow & O\\ NHCCHO & \longrightarrow & SO_2 & \longrightarrow & OH\\ \hline \\ C_{10}H_{21}(n) & & & \end{array}$$

H - 13

H - 14

$$\begin{array}{c} C_{4}H_{9} \\ \downarrow \\ C_{8}H_{17}(t) \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} C_{2}NH - \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} N\\ \\ \\ \\$$

[0069]

【化28】

H - 15

HO 
$$\sim$$
 SO<sub>2</sub>  $\sim$  O-CHCONH  $\sim$  NHCNH  $\sim$  N-NH  $\sim$  NSO<sub>2</sub>  $\sim$  SO<sub>2</sub>  $\sim$  SO<sub>2</sub>

H - 16

(t) 
$$-C_5H_{11}$$
  $O$  (CH<sub>2</sub>)  $ANHCNH$   $O$  SO<sub>2</sub>NH  $O$  NHNHCN

H-17

H - 18

$$\begin{array}{c} C_2H_5 \\ C_5H_{11} & \begin{array}{c} C_2H_5 \\ \end{array} \\ C_5H_{11}(t) \end{array}$$

H-19

$$\begin{array}{ccccc} -\text{CH}_2\text{-CH} \xrightarrow{\mathbf{y}} & -\text{CH}_2\text{-CH} \xrightarrow{\mathbf{y}} \\ -\text{CONH} & \text{CO}_2\text{CH}_3 \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & &$$

[0070]

【化29】

$$\begin{array}{ccccc} & \leftarrow \text{CH}_2\text{-CH}_3 \xrightarrow{)_{\mathcal{R}}} & \leftarrow \text{CH}_2\text{-CH} \xrightarrow{y} \\ & & \downarrow & & \downarrow \\ & & \text{CONH} & & \downarrow & \\ & & & \text{CH}_2 & & \\ & & & \text{CH}_2\text{-N-OH} \\ & & & & \text{CH}_3 & & \\ & & & & \text{CH}_3 & & \\ \end{array}$$

H - 21

HO 
$$\longrightarrow$$
 SO<sub>2</sub>  $\longrightarrow$  OCHCONH  $\longrightarrow$  NHOH

H - 22

H - 23

H - 24

H - 25

【0071】本発明の一般式(H)で表わされる化合物の上記以外の具体例やこれらの化合物の合成は、例えば特開昭62-27731、同63-121838、同63-234245、特開平3-164,735、同3-154,051、同3-150,560、同3-150,562、同1-315,731、米国特許4923787号に記載または引用された特許の方法に順じて容易に行える。

【0072】本発明の一般式(H)で表わされる化合物は耐拡散性の化合物として、例えば現像主薬酸化体と反応して現像抑制剤を放出する化合物が第2回SPSE東西シンポジウム(1988、10、ハワイ)で報告され 50

ている。また色にごりを防止する目的では、例えば特開 40 平1-147455号および欧州特許第338785A 号に記載されている。

【0073】本発明の一般式(H)で表される化合物のうち一部のヒドラジン系化合物が色濁りを防止する(混色防止)効果があることはすでに知られている。しかし、その効果はフェノール系やナフトール系シアンカプラーに対して従来から知られているヒドロキノン系の混色防止剤よりやや優れている程度であった。ところが本発明のピロロアゾール型シアンカプラーと併用したときには、その効果はより顕著であり、予想をはるかにうわまわるものである。さらに本発明の耐拡散性化合物は本

19

発明のピロロアゾール型シアンカプラーの光堅牢性改良 にも大きな効果を示す。このような効果は従来の知見か らはまったく予想外のことであった。

【0074】本発明の一般式(H)で表される化合物は、支持体上のいかなる層においても使用することができる。すなわち、ハロゲン化銀乳剤層であっても、非感光性の親水性コロイド層(例えば、2つのハロゲン化銀乳剤層に挟まれる非感光性中間層、保護層、アンチハレーション防止層、紫外線吸収層)であってもよい。本発明においては、本発明のシアンカプラーを含有するハロゲン化銀乳剤層と他のハロゲン化銀乳剤層に挟まれる非感光性中間層が好ましい。

【0075】本発明の一般式(H)で表される化合物は本発明のシアンカプラーと同一層中で使用する場合にはシアンカプラー1モル当たり $1\sim0.001$ モルの範囲で、好ましくは $0.5\sim0.01$ モル、より好ましくは $0.2\sim0.02$ モルの範囲である。また非感光性中間層で使用される場合、通常 $0.001\sim0.8$  g/ $m^2$ であり好ましくは $0.005\sim0.5$  g/ $m^2$ 、より好まし

<は0.01~0.3g/m²である。

【0076】本発明の一般式(H)で表される化合物は公知の退色防止剤(例えば、ヒンダードフェノール類、ヒンダードアミン類、エーテル系化合物、アミド系化合物、金属錯体など)や公知の混色防止剤(例えばハイドロキノン類、溶出脱色型カプラー類など)と併用してもよい。

50

【0077】本発明のハロゲン化銀写真乳剤、およびそれを用いたハロゲン化銀写真感光材料に用いることのできる種々の技術や無機・有機の素材については一般にはリサーチ・ディスクロージャー No.308119(1989年)に記載されたものを用いることができる。

【0078】これに加えて、より具体的には、例えば、本発明のハロゲン化銀写真乳剤が適用できるカラー写真感光材料に用いることができる技術および無機・有機素材については、欧州特許第436,938A2号の下記の箇所及び下記に引用の特許に記載されている。

[0079]

#### 項目

- 1) 層構成
- 2) ハロゲン化銀乳剤
- 3) イエローカプラー
- 4) マゼンタカプラー
- 5)併用できるシアンカプラー
- 6) ポリマーカプラー
- 7) カラードカプラー
- 8) その他の機能性カプラー
- 9) 防腐・防黴剤
- 10) ホルマリン スカベンジャー
- 11) その他の添加剤
- 12) 分散方法
- 13) 支持体
- 14) 膜厚・膜物性
- 15) 発色現像工程
- 16) 脱銀工程
- 17) 自動現像機
- 18) 水洗・安定工程

## 該当箇所

第146頁34行目~第147頁25行目

第147頁26行目~第148頁12行目

第137頁35行目~第146頁33行目、第14 9頁21行目~23行目

第149頁24行目~第28行目; 欧州特許第42 1,453A1号の第3頁5行目~第25頁55行 日

第149頁29行目~33行目;欧州特許第432 ,804A2号の第3頁28行目~第40頁2行目 第149頁34行目~38行目;欧州特許第435 ,334A2号の第113頁39行目~第123頁 37行目

第53頁42行目~第137頁34行目、第149 頁39行目~45行目

第7頁1行目~第53頁41行目、第149頁46 行目~第150頁3行目;欧州特許第435,33 4A2号の第3頁1行目~第29頁50行目

第150頁25行目~28行目

第149頁15行目~17行目

第153頁38行目~47行目; 欧州特許第421 , 453A1号の第75頁21行目~第84頁56 行目、第27頁40行目~第37頁40行目

第150頁4行目~24行目

第150頁32行目~34行目

第150頁35行目~49行目

第150頁50行目~第151頁47行目

第151頁48行目~第152頁53行目

第152頁54行目~第153頁2行目

第153頁3行目~37行目

3NSDOCID: <JP\_408227127A\_\_I\_>

51			52	
[0080]		*	·紫外線吸収剤U-3	0.040 g
【実施例】			紫外線吸収剤U-4	$0.10\mathrm{g}$
(実施例-1)以下、本発明	を実施例によって具体的に		高沸点有機溶媒Oil-1	0.10 g
説明するがこれに限定されるも	<b>っのではない。</b>		染料E-1の微結晶固体分散物	0.10 g
試料101の作製			【0082】第2層:中間層	
下塗りを施した厚味127μ0	の三酢酸セルロースフィル		ゼラチン	$0.40\mathrm{g}$
ム支持体上に、下記の組成の行	各層より成る多層カラー感		混色防止剤Cpd-A	$0.10\mathrm{g}$
光材料を作製し、試料101。	とした。数字は1㎡当りの添		化合物Cpd-C	5.0mg
加量を表わす。なお添加したイ	化合物の効果は記載した用		化合物Cpd-J	5.0mg
途に限らない。		10	化合物Cpd-K	3.0mg
【0081】第1層:ハレーシ	/ョン防止層		高沸点有機溶媒〇 i 1-3	$0.10\mathrm{g}$
黒コロイド銀	0.10 g		<b>染料D-4</b>	0.80mg
ゼラチン	1.90 g		[0083]	

第3層:中間層

紫外線吸収剤U-1

表面及び内部をかぶらせた微粒子沃臭化銀乳剤(平均粒径0.06μm、 変動係数18%、AgI含量1モル%)

銀量 0.050g 黄色コロイド銀

 $0.10\,\mathrm{g}$ 

銀量 0.030g  $0.40\,\mathrm{g}$ ゼラチン

6777	0. 10 5
【0084】第4層:低感度赤感性乳剤層	※【0086】第6層:高感度赤感性乳剤層

		· • • • • • • • • • • • • • • • • • • •				
乳剤A	銀量	0.30 g		乳剤D	銀量	$0.40\mathrm{g}$
乳剤B	銀量	0.20 g		ゼラチン		$2.00\mathrm{g}$
ゼラチン		0.80g		カプラーC-1		$1.00\mathrm{g}$
カプラーC-1		0.25 g		高沸点有機溶媒〇il-2		$1.00\mathrm{g}$
化合物Cpd-C		5.0mg		添加物P-1		$0.10\mathrm{g}$
化合物Cpd-J		5.0mg		【0087】第7層:中間層		
高沸点有機溶媒Oil-2		0.25 g		ゼラチン		$0.60\mathrm{g}$
添加物 P - 1		0.10g		添加物M-1		$0.30\mathrm{g}$
【0085】第5層:中感度赤塚	感性乳剤	層	<i>30</i>	混色防止剤Cpd-A		$0.02\mathrm{g}$
乳剤B	銀量	0.20 g		染料D-5		$0.020\mathrm{g}$
乳剤C	銀量	0.30 g		染料D-6		$0.010\mathrm{g}$
ゼラチン		0.80g		化合物Cpd-J		5.0mg
カプラーC-1		0.40 g		高沸点有機溶媒Oil-1		$0.020\mathrm{g}$
高沸点有機溶媒〇il-2		0.40g		[0088]		
添加物 P-1		0.10 g	*			
DWMH.M. T		- · · · <del>-</del>				

第8層:中間層

表面及び内部をかぶらせた沃臭化銀乳剤(平均粒径0.06 μm、

3	変動係数169	K、AgI含量0.	3モル	%)		
			銀量	0.020g	•	
	黄色コロイ!	ド銀	显疑	0.020 g	•	
	ゼラチン			1.00 g		
	添加物P-	1		0.20g		
	混色防止剤(	C p d – A		·0.10g		
	化合物Cpd	d – C		0.10g		
【0089】第9層:低感	度緑感性乳剤	層		プラーC-4		0. 10 g
乳剤E	銀量	0.10g	カ	プラーC-7		0.050 g
乳剤F	銀量	0.20 g	カ	プラーC-8		0.10 g
乳剤G	銀量	0.20g	化	洽物Cpd-B		0.030 g
ゼラチン		0.50g	50 (L	合物Cpd-D		0.020 g

53			(20)		54	0 22 1 2 1
化合物Cpd-E		0.020 g		染料E-3の微結晶固体気		0.020g
化合物Cpd-F		0.040 g		【0094】第14層:中		
化合物Cpd-J		10mg		ゼラチン		0.60 g
高沸点有機溶媒〇il-1		0.10 g		【0095】第15層:個	f 咸度害威性乳	_
高沸点有機溶媒〇il-2		0.10 g		乳剤」	銀量	0.20 g
【0090】第10層:中感度	<b>婦成性</b> 9			乳剤K	銀量	0.30 g
乳剤G	銀量	0.30 g		ゼラチン	2411	0.80g
乳剤H	銀量	0.10g		カプラーC-5		0. 20 g
ゼラチン	<b>秋岳</b>	0.60 g		カプラーC-6		0. 10 g
カプラーC-4		0.070 g	10	カプラーC-10		0.40 g
カプラーC-7		0.050 g		【0096】第16層:中	· 感度青感性乳	
カプラーC-8		0.050 g		乳剤し	銀量	0.30g
化合物Cpd-B		0.030 g		乳剤M	銀量	0.30 g
化合物 C p d - D		0.020 g		ゼラチン	~=	0.90 g
化合物Cpd-E		0.020 g		カプラーC-5		0.10 g
化合物Cpd-F		0.050 g		カプラーC-6		0.10 g
高沸点有機溶媒〇 i 1 - 2		0.010 g		カプラーC-10		0.60g
【0091】第11層:高感度	緑感性乳			【0097】第17層:高	<b>「威度畫威性孚</b>	
乳剤Ⅰ	銀量	0.50g		乳剤N	銀量	0.20 g
ゼラチン		1.00 g	20	乳剤〇	銀量	0.20g
カプラーC-4		0.20 g		ゼラチン		1.20 g
カプラーC-7		0.10 g		カプラーC-5		0.10 g
カプラーC-8	-	0.050 g		カプラーC-6		0.10 g
化合物Cpd-B		0.080 g		カプラーC-10		0.60 g
化合物Cpd-E		0.020 g		高沸点有機溶媒Oil-2	<b>:</b>	0.10g
化合物Cpd-F		0.040 g		[0098]		
化合物Cpd-K		5.0mg		第18層:第1保護層		
高沸点有機溶媒Oil-1		0.020 g		ゼラチン		0.70 g
高沸点有機溶媒O i 1-2		0.020g		紫外線吸収剤U-1		0.20 g
【0092】第12層:中間層	,		30	紫外線吸収剤U-2	!	0.050 g
ゼラチン		$0.06\mathrm{g}$		紫外線吸収剤U-5		0.30 g
化合物Cpd-L		0.050g		ホルマリンスカベン	シャー	
高沸点有機溶媒〇il-1		0.050 g	•	Cpd-H		0.40 g
【0093】第13層:イエロ	ーフィノ	レター層		染料D-1		0.15 g
黄色コロイド銀	銀量	$0.020\mathrm{g}$		<b>染</b> 料D-2		0.050 g
ゼラチン		$1.10\mathrm{g}$		<b>染料D-3</b>		0.10 g
混色防止剤Cpd-A		$0.020\mathrm{g}$		[0099]		
高沸点有機溶媒〇il-1	-	0.005g				
染料E-2の微結晶固体分散物	1	$0.030\mathrm{g}$				
第19層	:第2保	護層				
	コイド銀		銀			
微料	立子沃臭	化銀乳剤	(平均粒径0.	06μm、AgI含量1モ	ル%)	

銀量  $0.10\,\mathrm{g}$ 

ゼラチン

 $0.40\,\mathrm{g}$ 

[0100]

第20層:第3保護層

ゼラチン  $0.40\,\mathrm{g}$ 

ポリメチルメタクリレート (平均粒径1.5μ)

 $0.10\,\mathrm{g}$ 

メチルメタクリレートとアクリル酸の4:6の共重合体

(平均粒径1.5μ) シリコーンオイル 界面活性剤W-1 界面活性剤W-2

0.10g $0.030\,\mathrm{g}$ 3.0mg  $0.030\,\mathrm{g}$ 

【0101】また、すべての乳剤層には上記組成物の他 に添加剤F-1~F-8を添加した。さらに各層には上 記組成物の他にゼラチン硬化剤 h-1及び塗布用、乳化 用界面活性剤W-3、W-4、W-5、W-6を添加し た。更に防腐、防御剤としてフェノール、1,2-ベン ズイソチアゾリン-3-オン、2-フェノキシエタノー 10 90℃で10時間加熱した。得られた染料微粒子の平均 ル、フェネチルアルコール、p-安息香酸プチルエステ ルを添加した。

#### 有機固体分散染料の分散物の調整

染料E-1を以下の方法で分散した。即ち、メタノール を30%含む染料のウェットケーキ1430gに水及び BASF社製 Pluronic F88 (エチレンオキシドープ ロピレンオキシド ブロック共重合体) 200gを加え て攪拌し、染料濃度6%のスラリーとした。次に、アイ

メックス (株) 製ウルトラビスコミル (UVM-2) に 平均粒径0.5㎜のジルコニアビーズを1700㎜充填 し、スラリーを通して周速約10m/sec 、吐出量0. 51/min で8時間粉砕した。ビーズを濾過して除き、 水を加えて染料濃度3%に希釈した後、安定化のために 粒径は0.60μmであり、粒径の分布の広さ(粒径標 準偏差×100/平均粒径)は18%であった。

56

【0102】同様にして、染料E-2、E-3の固体分 散物を得た。平均粒径は $0.54\mu$ mおよび $0.56\mu$ mであった。

[0103] 【表1】

表1

試料101に用いた沃臭化銀乳剤は以下のとおりである。

乳剤名	i 粒子の特徴	球相当 平均粒径 (μm)	変動係数 (%)	Agi含率 (%)
Α	単分数 1 4 面体粒子	0. 28	1 6	4. 0
В	単分散立方体内部潜像型粒子	0.30	10	4. 0
С	単分散立方体粒子	0.38	10	5. 0
D	単分散平板状粒子。 平均平点 4 A L No. 2	0.68	8	2. 0
E	平均アスペクト比3.0 単分散立方体粒子	0. 20	1 7	4. 0
F	単分散14面体粒子	0.25	16	4. 0
G	単分散立方体内部潜像型粒子	0.40	1 1	4. 0
H	単分散立方体粒子	0.50	9	3. 5
I	単分散平板状粒子.	0.80	1 0	2. 0
	平均アスペクト比5.0			
J	单分散立方体粒子	0.30	1 8	4. 0
K	单分散14面体粒子。	0.45	1 7	4. 0
L	単分散平板状粒子, 平均アスペクト比5.0	0.55	1.0	2. 0
M	単分散平板状粒子. 平均アスペクト比8.0	0.70	1 3	2. 0
N	単分散平板状粒子	1.00	1 0	1. 5
	平均アスペクト比6.0			
0	単分散平板状粒子. 平均アスペクト比9.0	1. 20	1 5	1. 5

[0104] 【表2】

乳麺A~1の分光増感

表3

## 乳剤J~Nの分光増感

乳剤名	添加した均感色素	ハロゲン化銀 1 mol 当たりの添加量(g)		乳剂名	添加した増感色素	ハロゲン化銀 1 mol 当たりの添加量(g)
Α	S - 2	0.025	<del>-</del>	J	S-6	0.050
	S - 3	0.25			S - 7	0.20
	S - 8	0.010		ĸ	S-6	0.05
В	<b>S</b> – 1	0.010	10		s-7	0.20
	S – 3	0. 25		L	S — 6	0.060
	S – 8	0.010			s - 7	0. 22
С	s-1	0.010		M	S - 6	0.050
	S - 2	0.010			s-7	0.17
	s – 3	0. 25		N	S-6	0.040
•	S – 8	0.010			s-7	0.15
D	S - 2	0.010		0	<b>S-6</b>	0.060
	S - 3	0.10			s – 7	0.22
	S-8	0.010				
E	s-4	0.50		[0106]		
	S <b>- 5</b>	0.10	20	【化30】		
F	S – 4	0.30		C-1		
	S – 5	0.10			•	
G	S-4	0.25				HO
	s <b>- 5</b>	0.08			CII	NHCOC:
	s - 9	0.05			C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	ĮOJ
H	S-4	0.20		(t)C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> -	-{()} o-chconi	H ~
	s – 5	0.060		(4) 43211		•
	S – 9	0.050			(t)C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	
1	S - 4	0.30				
	s – s	0.070				
	S - 9	0.10	<i>30</i>			

【0105】 【表3】

C - i

[0107] 【化31】

<sup>59</sup> C – 5

$$CH_{3} CH_{2} CH_{2}$$

c - 6

C-7

$$(t) C_5 H_{11} \longrightarrow OCH_2 CONH \longrightarrow CONH$$

$$(t) C_5 H_{11} \longrightarrow CONH$$

$$CI \longrightarrow C1$$

$$C1 \longrightarrow C1$$

【化32】

[0108]

61 C - 8

62

C - 10

[0109] [化33]

20

30

63

〇i1-1 フタル酸ジブチル

0i1-2

リン酸トリクレジル

O i 1 - 3 
$$0=P$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_3 & CH_3 \\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3 & CH_3
\\
\hline
CH_3$$

C p d - A

C p d - B

Cpd-C

【0110】 【化34】 Cpd-D

Cpd-E

Cpd-F

Cpd-H

【0111】 【化35】

400

ENSONOTION - IP ANSOSTISTA 1 >

65 Cpd-I

Cpd-J

Cpd-K

[0112] [化36]

U-1

[0113] [化37]

67

U - 2

10

U-3

U-4

U - 5

$$(C_2H_5)_2NCH = CH - CH = C$$
 $COOC_8H_{17}$ 
 $SO_2$ 

20

*30* 

3NSDOCID: < IP 408227127A | I >

69 S - 1

$$C1 \qquad \begin{array}{c} C_2H_5 \\ C_2H_5 \\ C_2H_5 \end{array} \qquad \begin{array}{c} C_2H_5 \\ C_1 \\ C_2H_5 \end{array} \qquad \begin{array}{c} C_1 \\ C_2H_3 \\ C_1 \\ C_2H_3 \end{array} \qquad \begin{array}{c} C_1 \\ C_1 \\ C_2H_3 \\ C_1 \\ C_2H_3 \end{array} \qquad \begin{array}{c} C_1 \\ C_1 \\ C_2 \\ C_1 \\ C_2 \\ C_2 \\ C_1 \\ C_2 \\ C_1 \\ C_2 \\ C_2 \\ C_2 \\ C_3 \\ C_1 \\ C_2 \\ C_3 \\ C_2 \\ C_3 \\ C_3 \\ C_4 \\ C_4 \\ C_5 \\ C_5 \\ C_7 \\$$

S - 2

$$C1 \xrightarrow{C_2H_5} C_2H_5$$

$$CH_2CONHSO_2CH_3 \xrightarrow{C_2H_5} C1$$

S - 3

s - 4

[0114]

C1 
$$C_zH_5$$
  $C_zH_5$   $C_zH_5$ 

S-6

s-7

S-8

[0115]

$$\begin{array}{c|c}
C_2H_5 \\
\hline
O \\
CH = C - CH \\
\hline
O \\
CH_2)_2SO_3 \\
\hline
CH_2)_3SO_3H \cdot N(C_2H_5)_3
\end{array}$$

# D-1

# D-2

## D-3

[0116]

【化40】

# D-5

# D-6

[0117]

【化41】

HOOC 
$$\longrightarrow$$
 N  $\longrightarrow$  CH  $=$  CH  $=$  CH  $=$  CH  $\xrightarrow{}$  O  $\longrightarrow$  COOH

$$E-2$$

## E-3

# h-1

$$\begin{aligned} \text{CH}_2 &= \text{CH} - \text{SO}_2 - \text{CH}_2 - \text{CONH} - \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 &= \text{CH} - \text{SO}_2 - \text{CH}_2 - \text{CONH} - \text{CH}_2 \end{aligned}$$

# W-1

[0118]

【化42】

W-2

W-3

C<sub>8</sub>F<sub>1</sub>7SO<sub>2</sub>NCH<sub>2</sub>COOK | | | C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>  $CH_{2}COOCH_{2}CH(C_{2}H_{5})C_{4}H_{9}$   $NaO_{3}S-CHCOOCH_{2}CH(C_{2}H_{5})C_{4}H_{9}$ 

80

W-4

W-5

W-6

P-1

$$M-1$$

F-1

[0119]

【化43】

81 F – 2

NHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH

NHCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH

$$(n = 3 \sim 4)$$

F-3

F-5

$$F-6$$

F-7

[0120]

【化44】

81

ExC-1 (US5, 256, 526記載)

ExC-2 (US5, 270, 153記載)

## ExC-3 (特開平5-232651記載)

【0121】次に試料101の第4層、第5層、第6層のシアンカプラーC-1及び第2層、第7層、第8層、第13層の混色防止剤Cpd-Aを変更する以外は、試料101と全く同様にして試料102~127を作成した。これらの内容を下記表4、5にまとめて示した。なお本発明のシアンカプラーは等モルで置き換えた。

【0122】得られた試料101~127について、白色光源でセンシトメトリー用ウエッジを通して露光した。露光後の試料は、下記の処理工程により反転処理を施した。

[0123]

処理工程	時間	温度	タンク容量	補充量
第一現像	6分	38℃	12リットル	2200ミリリットル/m²
第一水洗	2分	38℃	4リットル	7500ミリリットル/m²
反 転	2分	38℃	4リットル	1100ミリリットル/m²
発色現像	6分	38℃	12リットル	2200ミリリットル/m²
前漂白	2分	38℃	4リットル	1100ミリリットル/m²
漂 白	6分	38℃	12リットル	220ミリリットル/m²
定 着	4分	38℃	8リットル	1100ミリリットル/m²
第二水洗	4分	38°C	8リットル	7500ミリリットル/m²
最終リンス	1分	25℃	2リットル	1100ミリリットル/罒²

【0124】各処理液の組成は以下の通りであった。

〔第一現像液〕

〔タンク液〕

〔補充液〕

ニトリロ-N, N, N-トリメチレンホスホン酸・5ナトリウム塩

1.5 g

1.5 g

```
86
              ジエチレントリアミン五酢酸・5ナトリウム塩
                                                2.0 g
                                     2.0 g
                                                 30 g
                                      30 g
             亜硫酸ナトリウム
             ハイドロキノン・モノスルホン酸カリウム
                                                 20 g
                                      20 g
                                      15 g
                                                 20 g
             炭酸カリウム
                                                 15 g
                                      12 g
              重炭酸ナトリウム
              1-フェニル-4-メチル-4-ヒドロキシメチル-3-ピラゾリドン
                                                 20 g
                                      15 g
                                                 1.4 g
              臭化カリウム
                                     2.5 g
                                     1.2 g
                                                 1.2 g
              チオシアン酸カリウム
              ヨウ化カリウム
                                     2.0 mg
              ジエチレングリコール
                                      13 g
                                                 15 g
                                   1000ミリリットル 1000ミリリットル
              水を加えて
                                                 9.60
                pН
               pHは硫酸又は水酸化カリウムで調整した。
[0125]
                                    [タンク液]
                                                〔補充液〕
            [反転液]
              ニトリロ-N, N, N-トリメチレンホスホン酸・5ナトリウム塩
                                              タンク液に同じ
                                     3.0 g
                                     1.0 g
              塩化第一スズ・2水塩
                                      0.1 g
              pーアミノフェノール
              水酸化ナトリウム
                                       8 g
                                      15 ミリリトル
              氷酢酸
                                     1000 ミリリトル
              水を加えて
                                     6.00
                рΗ
               pHは酢酸又は水酸化ナトリウムで調整した。
[0126]
            [発色現像液]
                                    〔タンク液〕
                                                 〔補充液〕
              ニトリロ-N, N, N-トリメチレンホスホン酸・5ナトリウム塩
                                     2.0 g
              亜硫酸ナトリウム
                                      7.0 g
                                                 7.0 g
              リン酸3ナトリウム・12水塩
                                      36 g
                                                  36 g
              臭化カリウム
                                      1.0 g
                                      90 mg
              ヨウ化カリウム
              水酸化ナトリウム
                                      3.0 g
                                                 3.0 g
              シトラジン酸
                                      1.5 g
                                                 1.5 g
              Ν-エチル-Ν- (β-メタンスルホンアミドエチル) -3-メチル-
               4-アミノアニリン・3/2硫酸・1水塩
                                      11 g
                                                 11 g
              3, 6-ジチアオクタン-1, 8-ジオール
                                                 1.0 g
                                      1.0 g
                                   1000ミリリットル 1000ミリリットル
              水を加えて
                                      11.80
                                                 12.00
                pHは硫酸又は水酸化カリウムで調整した。
[0127]
                                    〔タンク液〕
                                                 〔補充液〕
            〔前漂白〕
              エチレンジアミン4酢酸・2ナトリウム塩・2水塩
                                      8.0 g
                                                 8.0 g
              亜硫酸ナトリウム
                                      6.0 g
                                                 8.0 g
```

(45)88 1-チオグリセロール 0.4 g 0.4 g ホルムアルデヒド重亜硫酸ナトリウム付加物 35 g 1000ミリリットル 1000ミリリットル 水を加えて рΗ 6.30 6.10 pHは酢酸又は水酸化ナトリウムで調整した。 [0128] (タンク液) 〔補充液〕 (漂白液) エチレンジアミン4酢酸・2ナトリウム塩・2水塩 2.0 g 4.0 g

エチレンジアミン4酢酸・Fe(III)・アンモニウム・2水塩

120 g 240 g 100 g 200 g 臭化カリウム 硝酸アンモニウム 10 g 20 g 1000ミリリットル 1000ミリリットル 水を加えて

5.70 5, 50 Ηq

pHは硝酸又は水酸化ナトリウムで調整した。

[0129]

[タンク液] 〔補充液〕 〔定着液〕 タンク液に同じ チオ硫酸アンモニウム 80 g 亜硫酸ナトリウム 5.0 g " 重亜硫酸ナトリウム 5.0 g 1000ミリリットル 水を加えて 6.60 pН

p H は酢酸又はアンモニア水で調整した。

[0130]

〔タンク液〕 〔補充液〕 〔安定液〕 1,2-ベンゾイソチアゾリン-3-オン 0.03 g0.02 g ポリオキシエチレン-p-モノノニルフェニルエーテル 0.3 g (平均重合度10) 0.3 g 0.15 g 0.1 g ポリマレイン酸(平均分子量 2,000) 1000ミリリットル 1000ミリリットル 水を加えて 7.0 7.0

рН

【0131】現像処理後、発色性、色素画像の堅牢性の 評価を行った。発色性は赤色フィルターで最高濃度(D max/R)を測定し評価した。ここで(Dmax/ R) が大きいことは発色性が高い(活性が高い)ことを 示す。光退色は、キセノン光照射下(照度10万ルック ス、5時間点灯/1時間消灯の間欠照射、チャンパー内 40 は30℃60%RHに調温湿)で4日間保管して退色試 験を行った。キセノン光照射前後の濃度変化を赤色フィ ルターで測定し、初期シアン濃度0.3における色像の 残存率を%で示した。残存率が小さいことは光退色が大 きいことを示す。暗退色は、80℃70%の調湿下で2 1日間保存し退色試験を行った。湿熱保存前後の濃度変 化を赤色フィルターで測定し、初期シアン濃度1.0に

おける色像の残存率で評価した。残存率が小さいことは

暗退色が大きいことを示す。

【0132】次に色再現性の評価を実施した。ベース厚 み205μmの三酢酸セルロースベースを用い、乳剤層 と反対側にカーリング防止層を塗設した以外は、試料1 01~127と同様に乳剤層を塗設した試料101'~ 127'を作成した。これらを4インチ×5インチサイ ズに加工し、マクベス社製カラーチェカーおよびシアン 系統の色が主体の被写体をカメラ撮影し、前記と同様の 処理を施した。得られた実技サンプルについて官能評価 にて、シアン系統~緑系統の色再現製を評価した。結果 をまとめて下記表4、5に示した。

[0133] 【表4】

<b>*</b>											
排料	\$	シアンカプラー	1	<del>     </del>	本発明の耐拡散化合物	<b>火化合物</b>	発色性	シアン色	数集	布田田体	柳翅
No.	第4層	無5層	超9超	輝	<b>斯</b> 国 %	坤	Dmax/R	+	世世	TREE	
101 (101.)	C-1	1.7	C-1	ı	1	-	3.05	80	85	ルーロイベロ	比較例
102(102')	Exc-1	BxC-1	ExC-1	1	1	ı	2.44	3	83	101.より影度高い	比較例
103(103')	ExC-2	Exc-2	BxC-2	l		ı	2.51	88	88	101,より影散幅い	比較例
104(104')	6-1	C-1	<u>r-</u> 1	<b>I</b> - <b>I</b>	2,7,8,13	Cpd-42种铁	3.07	æ	<b></b>	101, と同等の彩度	比較例
105(105')	ExC-1	ExC-1	ExC-1	H-1	2,7,8,13	Cpd-4と毎ts	2.50	8	8	101,より更に彩度高い	比較例
106(106')	ExC-2	BxC-2	BxC-2	H-1	2,7,8,13	Cpd-4と移动	2.53	8	88	101,より更に彩度高い	比較例
107(107")	ExC-3	Exc-3	Exc-3	R-1	2, 7, 8, 13	Cpd-4と等は	2.75	ध	94	101,より更に彩度高い	比較例
108(108')	8	8	9	H-1	2,7,8,13	在+-pd-pd-	3.34	88	93	101, より更に防腐値い	本瓷型
109(109')	(32)	(37)	(37)	H-1	2, 7, 8, 13	Cpd-4と等的	3.41	.8	88	101'より更に彩度高い	本発明
110(110")	(33)	(37)	(37)	R-5	2,7,8,13	Cpd-4七等铁	3.45	88	88	101、より更に彩度高い	本発明
man.)	33	(CD)	(37)	8-8	2, 7, 8, 13	Error Pod-Aと争当	3.33	88	- <del>6</del>	101、より更に彩度高い	本発明
112(112°)	(#D	( <del>4</del> )	(41)	H-8	2,7,8,13	Cpd-4と等型	3.39	8	8	101,より更に影度高い	本発明
113(113')	(41)	(41)	(41)	H-8	2,7,8	Cpd-Aと等は	3.42	8	88	101'より更に影度高い	本発明
114(114")	(41)	(41)	(41)	H-8	7,8	Cpq-V 字典型	3.38	88	₩	101.より更に彩度高い	本発明
115(115')	(41)	(41)	(41)	8-H	8	Cpd-Aと等低	3.37	87	97	101'より更に彩度高い	本発明

\*\*

[0134]

【表5】

超	2	シアンカプラー		本	本発明の耐拡散化合物	化合物	発色件	シャン	御 報:		
No.	第4層	第5周	無6階	海	液甘酯	雄	Denox/R	医光泽	性婚	色再現時	6.
(19(1)911	C-1	C-1	C-1	U-12	4,5,6	177-010EHZ	2.90	82	æ	101,と同等の彩度	比較例
117(117.)	8	6	6	H-12	4,5,6	\$77-010et%	3.31	æ	ૠ	101'より更に粉度高い	本院明
118(118')	6	6	6	11-12	4,5,6	\$75-Ø10en%	3.23	æ	ਡ	101'より更に彩度高い	本発明
(19(119')	8	6	1-5	H-12	4.5	#79-010En%	3.13	æ	ਲ	101'より更に彩度高い	本発明
120(120.)	8	<del>د.</del> 1	C-1	H-12	₹	#19-010=##	3.03	<b>≈</b>	<b>88</b>	101.より彩度高い	本発明
121(121')	C-1/(27) ≠1/1	c-1/27) ±1/1	7.	H-20	2,7,8	Cpd-Aと移電	3.02	88	82	101,より彩度高い	本発明
(123(123.)	(U)/(40) =1/1	(1)/(40) =1/1	(I)/(40) =1/1	H-1	2,7,8,13	Cpd-Aと奪む	3.33	88	ક્ક	101'より更に彩度高い	本発明
123(123')	(13)	(13)	(13)	H-1	2,7,8,13	Cpd-A 2 1/1	3.32	ಜ	<b>3</b> 5	101'より更に彩度高い	本路明
।ख्र(छ्राः)	(88)	(38)	(38)	F-1	8.7	Cpd-A 2 1/1	3.40	88	8	101,より更に彩度高い	本発明
125(125')	(33)	(68)	(33)	B-1/8-5 =1/1	2,7,8,13	Cpd-Aと等む	3.45	8	88	101,より更に彩度高い	本窓場
126(126')	(33)	(33)	(83)	H-8/H-18 =1/1	H-8/H-18 2,7,8,13 =1/1	Cpd-Aと等印	3.38	8	26	101'より更に影度高い	本発明
127(127')	(32)	(37)	(37)	H-5/H-19 2.7.8 =1/1	2,7,8	Cpd-Aと等fih	3.41	83	98	101'より更に影度高い	本発明

【0135】表4、5の結果から明らかなように、本発 明に係わる試料においては、発色性(Dmax/R)が 高く(即ち活性に優れ)、光堅牢性と共に暗堅牢性に優 れ、同時に彩度が高く色再現性が改良されている。

【0136】 (実施例-2)

試料201の作製

第1層:赤感性乳剤層

ゼラチン

カプラーC-1

高沸点有機溶媒Oil-2

表す。

[0137]

2. 20g

下塗りを施した厚み127μmの三酢酸セルロースフィ

ルム支持体上に、下記の組成の各層より成る感光材料を 作製し、試料201とした。数字は12 あたりの添加量を

1. 10g

1.10g

[0138]

第2層:中間層

ゼラチン

混色防止剤Cpd-A

高沸点有機溶媒Oil-1

1.00g 0.10g

0.10g

[0139]

50

40

第3層:緑感性乳剤層

乳剤F

銀量 0.50g

ゼラチン

2. 20g

[0140]

第4層:保護層

ゼラチン

1. 10g

ポリメチルメタクリレート(平均粒径1.5μ)

0.10g

メチルメタクリレートとアクリル酸の4:6共重合体

(平均粒径1.5 μ)

0.10g

界面活性剤W-1

3. 0 mg

0.03g

界面活性剤W-2

0. 0

【0141】また、乳剤層には上記組成物の他に添加剤  $F-1\sim F-8$  を添加した。さらに各層には上記組成物 の他にゼラチン硬化剤H-1 及び塗布用、乳化用界面活 性剤W-3、W-4、W-5、W-6 を添加した。更に 防腐、防黴剤としてフェノール、1, 2-ベンズイソチ アゾリン-3-オン、2-フェノキシエタノール、フェネチルアルコール、p-安息香酸ブチルエステルを添加 した。

【0142】次に試料201の第1層のカプラーC-1 及び第2層の混色防止剤Cpd-Aを変更する以外は、 試料201と全く同様にして試料202~220を作製 した。これらの内容を下記表5にまとめて示した。なお 本発明のシアンカプラー、混色防止剤は等モルで置き換\*

#### \*えた。

【0143】得られた試料201~220について、4800° Kの緑色光源でセンシトメトリー用ウエッジを通して露光した。露光後の試料は、実施例-1と同様の処理を施した。

91

【0144】処理後、赤フィルターで濃度測定を行い、 最高濃度(Dmax/R)により層間混色を評価した。 20 ここで(Dmax/R)が大きくなることは、第3層で 発生した現像主薬の酸化体が第1層へ拡散している、即 ち第2層の混色防止剤の能力が小さく層間混色が増大し ていることを示す。結果をまとめて表6に示す。

[0145]

【表6】

表6

試 料	シアンカプラー	混色防止剤	層間混色	健 考
No.	3,447,	1,2,0,3,12,3,3	Dmax/R	<u> </u>
201	C-1	Cpd-A	0.15	比較例
202	c-1	なし	0.30	比較例
203	C-1	H-1	0.13	比較例
204	C-1	H – 8	0.13	比較例
205	(1)	Cpd-A	0.16	比較例
206	(41)	Cpd-A	0.15	比較例
207	(1)	H-1	0.10	本発明
208	, <b>(1)</b>	H-8	0.10	本発明
209	(1)	H-12	<b>0.</b> 09	本発明
210	(1)	H -19	0.09	本発明
211	. (1)	H-22	0.10	本発明
212	(37)	H-12	0.10	本発明
213	(37)	Н−17	0.10	本発明
214	(16)	H - 22	0.10	本発明
2 1 5	(40)	H-19	0.09	本発明
216	(3)	H-22	0.10	本発明
217	(4)	H-12	0.10	本発明
2 1 8	(7)	H-17	0.10	本発明
219	(11)	H -22	0.10	本発明
220	(20)	H -20	0.09	本発明

【0146】表6の結果から明かなように、本発明に係

R) が少なく混色防止の効果が顕著である。

わる試料においては層間混色に起因する (Dmax/ 50 (実施例-3)

#### 1) 支持体

本実施例で用いた支持体は、下記の方法により作製し た。市販のポリエチレン-2,7-ナフタレートポリマ - 100 重量部と紫外線吸収剤として Tinuvin P. 32 6 (チパ・ガイギー Ciba-Geigy 社製) 2 重量部とを常 法により乾燥した後、300℃にて溶融後、T型ダイか ら押し出し140℃で3.0倍の縦延伸を行い、続いて 130℃で3.0倍の横延伸を行い、さらに250℃で 6秒間熱固定して厚さ90μmのPENフイルムを得 に巻付けて、110℃、48時間の熱履歴を与えた。

#### 2) 下塗層の塗設

上記支持体は、その両面にコロナ放電処理、UV放電処\* ゼラチン

\*理、さらにグロー放電処理、および火焔処理をした後、 それぞれの面に下記組成の下塗液を塗布して、下塗層を 延伸時高温面側に設けた。コロナ放電処理はピラー Pil lar 社製ソリッドステートコロナ処理機6KVAモデル を用い、30cm幅支持体を20m/分で処理する。この とき、電流・電圧の読み取り値より、被処理物は0.3 75KV・A・分/m²の処理がなされた。処理時の放電 周波数は、9.6KHz、電極と誘電体ロールのギャッ プクリアランスは、1.6mmであった。又UV放電処理 た。さらに、その一部を直径20cmのステンレス巻き芯 10 は、75℃で加熱しながら放電処理した。さらにグロー 放電処理は、円柱電極で3000Wで30秒間照射し

3 0

	υg
蒸留水	2 5 ml
ソジウム $\alpha$ $-$ スルホージー $2$ $-$ エチルヘキシルサクシネート	0.05g
ホルムアルデヒド	0.02g
サリチル酸	0.1g
ジアセチルセルロース	0.5g
p – クロロフェノール	0.5g
レゾルシン	0.5g
クレゾール	0.5g
(CH2 = CHSO2 CH2 CH2 NHCO)2 CH2	0.2g
トリメチロールプロパンのアジリジン3倍モル付加物	0. 2 g
トリメチロールプロパンートルエンジイソシアナートの3倍モル	ル付加物
	0. 2 g
メタノール	1 5 ml
アセトン	8 5 ml
ホルムアルデヒド	0.01g
酢酸	0. 01g

### 【0147】3) バック層の塗設

下塗後の上記支持体の片方の面に、バック層として下記 組成の帯電防止層、磁気記録層、および滑り層を塗設し た。

濃塩酸

### 3-1) 帯電防止層の塗設

3-1-1) 導電性微粒子分散液(酸化スズー酸化アン チモン複合物分散液)の調製

塩化第二スズ水和物230重量部と三塩化アンチモン2 3 重量部をエタノール3000重量部に溶解し、均一溶 液を得た。この溶液に、1 Nの水酸化ナトリウム水溶液 を前記溶液の p H が 3 になるまで滴下し、コロイド状酸 化第二スズと酸化アンチモンの共沈澱を得た。得られた 共沈澱を50℃に24時間放置し、赤褐色のコロイド状 沈澱を得た。

【0148】赤褐色コロイド状沈澱を遠心分離により分 離した。過剰なイオンを除くため、沈澱に水を加え遠心

0.01g 分離によって水洗した。この操作を3回繰り返し、過剰 イオンを除去した。過剰イオンを除去したコロイド状沈 澱200重量部を水1500重量部に再分散し、650 ℃に加熱した焼成炉に噴霧し、青味がかった平均粒径 0. 005μmの酸化スズ-酸化アンチモン複合物の微 粒子粉末を得た。この微粒子粉末の比抵抗は5Ω・cmで あった。上記の微粒子粉末40重量部と水60重量部の 混合液を p H 7. 0 に調製し、攪拌機で粗分散の後、横 型サンドミル (商品名ダイノミル; WILLYA. BA CHOFENAG製) で滞留時間が30分になるまで分 散して調製した。この時の二次凝集体の平均粒径は約  $0.04 \mu m$ であった。

【0149】3-1-2)導電性層の塗設 下記の処方による導電性層を乾燥膜厚が 0. 2 μmにな るように塗布し、115℃で60秒間乾燥した。

20重量部 3-1-1)で作製の導電性微粒子分散液 2 重量部 ゼラチン 27重量部 水

ENICHOCID - ID ANROOT1074 | 5

(50)

97 メタノール゜ P-クロロフェノール ・レゾルシン

98

60重量部

0.5重量部 2 重量部

ポリオキシエチレン ノニルフェニルエーテル

0.01重量部

得られた導電性膜の抵抗は、10<sup>8.0</sup> (100V)であ り、優れた帯電防止性能を有するものであった。

## 3-2) 磁気記録層の塗設

磁性体 Cο-被着γ-Fe₂O₃ (長軸0.14μ m、単軌 0. 0 3 μ mの針状、比表面積 4 1 m² / g 、飽 和磁化89 emu/g、表面は酸化アルミと酸化珪素でそ れぞれ $Fe_2O_3$ の2重量%で表面処理されている、保 磁力930〇e、Fe<sup>+2</sup>/Fe<sup>+3</sup>比は6/94) 110\*

> 上記表面処理済み磁気粒子 ジアセチルセルロース メチルエチルケトン シクロヘキサノン

\* 0 gを水220g及びポリ(重合度16) オキシエチレ ンプロピル トリメトキシシランのシランカップリング 剤を150g添加して、オープンニーダーで3時間良く 混練した。この粗分散した粘性のある液を70℃で1昼 夜乾燥し、水を除去した後、110℃、1時間加熱して 10 表面処理をした磁気粒子を作製した。さらに以下の処方 で、再びオープンニーダーにて混練した。

[0150]

1000g 17g 100g 100g

さらに、以下の処方でサンドミル(1/4G)で200※ ※rpm、4時間微細分散した。

上記混練品 ジアセチルセルロース メチルエチルケトン シクロヘキサノン

100g

60g 300g

300g

さらにジアセチルセルロースと、硬化剤としてトリメチ ロールプロパン-トルエンジイソシアナートの3倍モル 付加物をバインダーに対して20wt%添加した。得ら れた液の粘度が約80cpとなるように、等量のメチル エチルケトンとシクロヘキサノンで希釈した。又、塗布 は、上記の導電性層の上にバーコーターで膜厚が1.2 μmとなるように行なった。磁性体の量は62mg/m²と なるように塗布した。またマット剤としてシリカ粒子 (0.3 μm) と研磨剤の酸化アルミ (0.5 μm) を 30 それぞれ10mg/m²となるように添加した。乾燥は11★

★5℃、6分実施した(乾燥ゾーンのローラーや搬送装置 はすべて115℃となっている)。X-ライトのステー タスMでブルーフィルターを用いた時の、磁気記録層の D® の色濃度の増加分は、約0.1であった。また、磁 気記録層の飽和磁化モーメントは4.2 emu/m²、保磁 カ9230e、角形比は65%であった。

【0151】3-3)滑り層の調製

と同様の効果が得られた。

下記処方液を化合物の固形分塗布量が下記のようになる ように塗布し、110℃で5分乾燥させて滑り層を得

 $25\,\mathrm{mg/m}^2$ 

実施例-4に記載の第3層、第4層のシアンカプラー

1、2を本発明のシアンカプラー(1)、(41)に及

び第5層、第8層の混色防止剤1を本発明の化合物H-

8に、第11層の混色防止剤2を本発明の化合物H-2

0にそれぞれ等モル置き換え比較したところ実施例-1

ジアセチルセルロース

 $6\,\mathrm{mg}/\mathrm{m}^2$ C<sub>6</sub> H<sub>18</sub> CH (OH) C<sub>10</sub> H<sub>20</sub> COOC<sub>40</sub> H<sub>81</sub> (化合物a) C50 H101 O (CH2 CH2 O) 16 H (化合物 b)  $9 \, \text{mg} / \text{m}^2$ 【0153】 (実施例-4) 特開平5-307236の

なお、化合物 a / 化合物 b (6:9) は、キシレンとプ ロピレングリコールモノメチルエーテル(容量比1: 1) 溶媒中で105℃に加熱、溶解し、この液を10倍 量のプロピレングリコールモノメチルエーテル (25 ℃) に注加して微細分散液とした。さらに5倍量のアセ トン中で希釈した後、高圧ホモジナイザー (200気 圧) で再分散し、分散物 (平均粒径 0.01 μm) にし てから添加して用いた。得られた滑り層の性能は、動摩 擦係数0.06(5mmのステンレス硬球、荷重100 g、スピード6cm/minute)、静摩擦係数0.07(ク リップ法)であり、優れた特性を有する。また後述する 乳剤面との滑り特性も動摩擦係数 0.12であった。

【0154】 (実施例-5) 特開平4-362631の 実施例-1に記載の第3層のシアンカプラーExC-1、2を本発明のシアンカプラー(37)、(40)に 及び第4層、第6層、第7層、第10層の混色防止剤C pd-7を本発明の化合物H-12にそれぞれ等モル置 き換え比較したところ実施例-1と同様の効果が得られ

【0152】次に、前記で得られたバック層の反対側 に、実施例-1と同様の感光材料を塗設し比較した結果 実施例-1と同様の効果が得られた。